Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/000945

International filing date: 19 January 2005 (19.01.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-011475

Filing date: 20 January 2004 (20.01.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 10 March 2005 (10.03.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)





日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

19.01.2005

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 1月20日

出願番号^{*} Application Number:

特願2004-011475

[ST. 10/C]:

[JP2004-011475]

出 願 人
Applicant(s):

株式会社神戸製鋼所 日本精化株式会社

特部

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2005年 2月25日

1) 11





 【書類名】
 特許願

 【整理番号】
 32856

【提出日】平成16年 1月20日【あて先】特許庁長官殿【国際特許分類】B22F 1/00

【発明者】

【住所又は居所】 兵庫県高砂市荒井町新浜2丁目3番1号 株式会社神戸製鋼所

高砂製作所内

【氏名】 鈴木 浩則

【発明者】

【住所又は居所】 神戸市西区高塚台1丁目5番5号 株式会社神戸製鋼所 神戸総

合技術研究所内

【氏名】 藤沢 和久

【発明者】

【住所又は居所】 神戸市西区高塚台1丁目5番5号 株式会社神戸製鋼所 神戸総

合技術研究所内

【氏名】 藤浦 貴保

【発明者】

【住所又は居所】 加古川市野口町北野377 日本精化株式会社 研究所内

【氏名】 堀江 清

【発明者】

【住所又は居所】 加古川市野口町北野377 日本精化株式会社 研究所内

【氏名】 小島 昌樹

【発明者】

【住所又は居所】 加古川市野口町北野377 日本精化株式会社 研究所内

【氏名】 吉原 剛

【特許出願人】

【識別番号】 000001199

【氏名又は名称】 株式会社神戸製鋼所

【特許出願人】

【識別番号】 000231497

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区備後町2丁目4番9号

【氏名又は名称】 日本精化株式会社

【代理人】

【識別番号】 100067828

【弁理士】

【氏名又は名称】 小谷 悦司

【選任した代理人】

【識別番号】 100075409

【弁理士】

【氏名又は名称】 植木 久一

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 012472 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 図面 1

 【物件名】
 要約書 1

 【包括委任状番号】
 0216719



【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

0

下記式(1)で示されるポリヒドロキシカルボン酸アミドを含有する粉末冶金用潤滑剤

【化1】

$$R^1CON < \frac{R^2}{R^3}$$
 (1)

(式中、 R^1 は複数のヒドロキシル基が置換した炭素数 $2\sim 10$ のアルキル基を示し、 R^2 は炭素数 $8\sim 30$ の炭化水素基を示し、 R^3 は水素原子又は炭素数 $1\sim 30$ の炭化水素基を示す)

【請求項2】

下記式(1)で示されるポリヒドロキシカルボン酸アミドを含有する粉末冶金用潤滑剤

【化2】

$$R^{1}CON < \frac{R^{2}}{R^{3}}$$
 (1)

(式中、 R^1 は複数のヒドロキシル基が置換したアルキル基を示す。ただし該アルキル基の炭素数は、置換ヒドロキシル基の数を n としたとき、n 以上、 $5 \times n$ 以下の範囲から選択される整数である。 R^2 は炭素数 $8 \sim 30$ の炭化水素基を示し、 R^3 は水素原子又は炭素数 $1 \sim 30$ の炭化水素基を示す)

【請求項3】

前記ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)がアルドン酸アミドである請求項1または2に記載の粉末冶金用潤滑剤。

【請求項4】

R¹の炭素数が5である請求項1~3のいずれかに記載の粉末冶金用潤滑剤。

【請求項5】

R³が水素原子である請求項1~4のいずれかに記載の粉末冶金用潤滑剤。

【請求項6】

平均粒径が1~300μmである請求項1~5のいずれかに記載の粉末冶金用潤滑剤。

【請求項7】

さらに補助潤滑剤を含有し、該補助潤滑剤は、金属石鹸、アルキレンビス脂肪酸アミド、及び下記式(2)で示される脂肪酸アミドから選択される少なくとも1種である請求項1~6のいずれかに記載の粉末冶金用潤滑剤。

【化3】

$$R^4CON < R^5$$
 (2)

(式中、 R^4 は炭素数 $7 \sim 2$ 9 の炭化水素基を示す。 R^5 は水素原子又は炭素数 $1 \sim 3$ 0 の炭化水素基を示す)

【請求項8】

前記脂肪酸アミド(2)が(N-オクタデセニル)へキサデカン酸アミド又は(N-オクタデシル)ドコセン酸アミドである請求項7に記載の粉末冶金用潤滑剤。

【請求項9】

ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)と補助潤滑剤との質量比(前者/後者)が、30/70以上、100/0未満である請求項7又は8に記載の粉末冶金用潤滑剤。



【請求項10】

請求項 $1 \sim 9$ のいずれかに記載の粉末冶金用潤滑剤と金属粉末とを混合した粉末冶金用混合粉末。



【書類名】明細書

【発明の名称】粉末冶金用潤滑剤及び粉末冶金用混合粉末

【技術分野】

[0001]

本発明は金属粉末を成形・焼結して焼結体を製造する技術に関し、より詳細には金属粉末の成形に利用する粉末冶金用潤滑剤、及び該潤滑剤と金属粉末とを混合した粉末冶金用混合粉末にに関するものである。

【背景技術】

[0002]

鉄粉や鋼粉等の金属粉末を主原料として用いる粉末冶金においては、前記主原料粉末に焼結体の物性(強度特性や加工特性)を改善するための成分として合金成分や黒鉛粉等の粉末を添加混合し、これに潤滑剤を加えた後、圧縮成形して圧粉体を形成し、引き続いて圧粉体を焼結して焼結体としている。こうした粉末冶金法において混合粉末を貯蔵ホッパーから排出する際、または金型に混合粉末を充填する際に、混合粉末の流れ性が重要な特性の一つとなる。すなわち、混合粉末の流れ性が悪いとホッパーの排出口上部でブリッジングを起こして排出不良となったり、ホッパーからシューボックスまでのホース内で閉塞するなどの問題がおきる。また、流れ性の悪い混合粉末は、ホースから強制的に流れ出したとしても、金型、特に薄肉部分の金型に充填されずに健全な成形体が作製できないこともある。従って流れ性の優れた混合粉末の要求は強い。

[0003]

この混合粉末の流れ性は、使用する金属粉末の粒径や形状、物性改善添加元素の種類や添加量、粒径、形状によっても左右されるが、最も影響を受けるのは潤滑剤の種類と添加量であると考えられている。潤滑剤の添加量は、通常 0.1 質量%をピークにして添加するほど流れ性は悪くなるため、流れ性の面からは潤滑剤の添加量は下げるほうが好ましい。しかし、潤滑剤の添加量を下げると潤滑性が著しく低下し、成形体を抜出す際に成形体と金型面との摩擦係数が増加し、型かじりや金型を損傷させる原因となる。従って、潤滑性と流れ性を両立させることは困難であった。

[0004]

また、潤滑剤の種類や融点の面から考えても流れ性と潤滑性の両立は困難である。即ち、一般に融点の低いステアリン酸やステアリン酸アミドなどは潤滑性に優れているが、これら低融点の潤滑剤では凝集が生じて流れ性が悪くなる場合がある。特に、環境温度が高いときにその不具合は顕著に表れる。逆に融点の高い金属石鹸やエチレンビスアミドなどは、環境温度を高くしても良好な流れ性を維持できる反面、潤滑性は前記低融点のステアリン酸アミド等に比べると劣る。

[0005]

流れ性と潤滑性の両立を目的としたものとして、例えば、特許文献 1 がある。この特許文献 1 では、金属粉末粒子の表面を高温領域(2 0 0 \mathbb{C} 程度)まで安定な有機化合物(オルガノアルコキシシラン、オルガノシラザン、チタネート系またはフッ素系カップリング剤など)で被覆することにより、摩擦抵抗を低減し、接触帯電を抑制して流動性を向上させており、また該化合物によって潤滑性も向上するとしている。またこの特許文献 1 には、前記オルガノアルコキシシラン等は、金属粉末表面に存在する水酸基と縮合反応して化学結合を形成し、表面改質するとしている。しかし、この特許文献 1 の方法では、予め有機化合物を噴霧して金属粉末粒子の表面を被覆しておくための煩雑な工程(予備処理)を必要とする方法であり、また被覆(噴霧)のために用いた溶媒を乾燥除去しておく必要がある方法であり、量産化には適していない。

[0006]

なおこの特許文献1では、潤滑剤として脂肪酸モノアミド(エチレンステアリン酸モノアミドなど)、脂肪酸ビスアミド(エチレンステアリン酸ビスアミドなど)なども併用している。しかしこれら潤滑剤は、上述したように、流動性の向上効果が不十分である。

【特許文献1】特開平10-317001号公報



【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0007]

本発明は上記の様な事情に着目してなされたものであって、その目的は、煩雑な予備処理工程の有無を問わず、流動性と潤滑性の両方を向上できる粉末冶金用潤滑剤、及び該潤滑剤と金属粉末を混合した粉末冶金用混合粉末を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0008]

本発明者らは、前記課題を解決するために鋭意研究を重ねた結果、ポリヒドロキシカルボン酸アミドは、煩雑な予備処理工程の有無を問わず、流動性と潤滑性の両方を向上できることを見出し、本発明を完成した。

[0009]

すなわち、本発明に係る粉末冶金用潤滑剤は、下記式(1)で示されるポリヒドロキシカルボン酸アミドを含有する点に要旨を有するものである。

[0010]

【化1】

$$R^1CON < \frac{R^2}{R^3}$$
 (1)

[0011]

[式中、 R^1 は複数のヒドロキシル基が置換したアルキル基を示す。ただし該アルキル基の炭素数は、(a) $2\sim1$ 0であるか又は(b) n以上、 $5\times n$ 以下の範囲から選択される整数(nは置換ヒドロキシル基の数を示す)である。 R^2 は炭素数 $8\sim3$ 0の炭化水素基を示し、 R^3 は水素原子又は炭素数 $1\sim3$ 0の炭化水素基を示す〕

前記ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)としてはアルドン酸アミドが好ましく、R 1 の炭素数は 5 であるのが好ましく、R 3 は水素原子であるのが好ましい。平均粒径は、例えば、 $1\sim300$ μ m程度である。

[0012]

本発明の粉末冶金用潤滑剤は、さらに補助潤滑剤を含有していてもよい。該補助潤滑剤としては、金属石鹸、アルキレンビス脂肪酸アミド、及び下記式(2)で示される脂肪酸アミドなどが挙げられる。

[0013]

【化2】

$$R^4CON < R^5$$
 (2)

[0014]

(式中、 R^4 は炭素数 $7 \sim 2$ 9 の炭化水素基を示す。 R^5 は水素原子又は炭素数 $1 \sim 3$ 0 の炭化水素基を示す)

好ましい脂肪酸アミド(2)は、(N-オクタデセニル)へキサデカン酸アミド又は(N-オクタデシル)ドコセン酸アミドである。ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)と補助潤滑剤との質量比(前者/後者)は、例えば、30/70以上、100/0未満程度である。

[0015]

本発明には上記粉末冶金用潤滑剤と金属粉末とを混合した粉末冶金用混合粉末が含まれる。

【発明の効果】

[0016]



本発明の粉末冶金用潤滑剤はポリヒドロキシカルボン酸アミドを含有しているため、煩雑な予備処理工程の有無を問わず、粉末冶金において流動性と潤滑性を両立できる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0017]

本発明の粉末冶金用潤滑剤は、ポリヒドロキシカルボン酸アミドを含有している。このポリヒドロキシカルボン酸アミドは、形式的にはポリヒドロキシアルキルカルボン酸と、長鎖の炭化水素基を有する1級又は2級アミンとで形成される化合物とみなすことができる化合物であり、このようなポリヒドロキシカルボン酸アミドは、金属粉末(鉄粉、鋼粉などの鉄基粉末など)と混合して一旦ホッパーに貯蔵し、該ホッパーから金型に混合粉末(成形用粉末)を排出する際に、混合粉末の流れ性を高めることができる。しかも金型で成形した後、成形体を抜き出す際の潤滑性をも高めることができる。

[0018]

ポリヒドロキシカルボン酸アミドがこのような作用を有しているのは、おそらく、金属粉末と混合した状態で又は金型で成型した状態で、ポリヒドロキシアルキル基の部分が金属粉末又は金型と相互作用(水素結合と推察される)し、親油性を有するアミノ基側の長鎖炭化水素基が外側を向くように配列し、層状構造を形成しているためと思料される。そして層状となった長鎖炭化水素基によって、流動性と潤滑性とが向上するものと思料される。なお従来の潤滑剤(金属石鹸、ステアリン酸アミドなど)も長鎖炭化水素基の層状構造を形成可能であるが、本発明のポリヒドロキシカルボン酸アミドがこれらに比べて流動性と潤滑性を両立できるのは、層状構造が確実に形成されているためではないかと思料される。

[0019]

層状構造を確実に形成するためには、ポリヒドロキシカルボン酸アミドと、金属粉末又は金型との親和性が重要であり、この観点からポリヒドロキシアルキル基部分におけるヒドロキシル基の数、アルキル基の炭素数などが重要となる。またN側の炭化水素基で構成される層の厚さ又は該炭化水素基の配列性なども重要となると思料され、これの観点から炭化水素基の炭素数が重要となる。従って本発明では、下記式(1)で示されるポリヒドロキシカルボン酸アミドを使用する。

$$R^1CON < R^2$$
 (1)

[0021]

(式中、 R^1 は複数のヒドロキシル基が置換したアルキル基を示す。 R^2 は炭素数 $8\sim30$ の炭化水素基を示し、 R^3 は水素原子又は炭素数 $1\sim30$ の炭化水素基を示す)

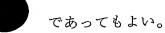
なお該式(1)のポリヒドロキシカルボン酸アミドは、形式的には $R^1COOHとR^2R^3NH$ との脱水生成物とみなすことができるが、他の方法で製造されたものであってもよい。

[0022]

 R^1 のアルキル基の炭素数は、例えば、 $2\sim10$ (好ましくは炭素数 $4\sim6$ 、特に5)程度である。また R^1 のアルキル基の炭素数は、該アルキル基に置換するヒドロキシル基の数 n に応じて定めてもよく、例えば、n以上、 $5\times n$ 以下(好ましくは $3\times n$ 以下、特に $2.5\times n$ 以下)の範囲の整数から選択でき、特に好ましくは置換ヒドロキシル基の数 n と等しい。

[0023]

前記ヒドロキシル基の数nは、例えば、2以上(好ましくは3以上、さらに好ましくは4以上)である。該ヒドロキシル基の数nの上限はR1の炭素数によって自ずと限定されるが、例えば、10以下(好ましくは8以下、さらに好ましくは6以下)程度であり、5



ヒドロキシル基の数nが多くなるほど、またヒドロキシル基の数nに比べて R^1 の炭素数が相対的に少なくなるほど、 R^1 部分と金属粉との相互作用が強くなる。

[0025]

[0024]

好ましいR¹COOHとしては、アルドン酸が挙げられる。アルドン酸はアルドースのアルデヒド基を酸化してカルボキシル基とした化合物に相当するポリヒドロキシカルボン酸であり、例えば下記式(3)に示すような化合物が挙げられる。

【0026】 【化4】 COOH (CHOH)_m (3) CH₂OH

[0027]

(式中、mは自然数を示し、好ましくは 1 ~ 9 、さらに好ましくは 3 ~ 5 、特に 4 である)

上記アルドン酸としては、例えば、グリセリン酸、エリトロン酸、トレオン酸、リボン酸、アラビノン酸、キシロン酸、リキソン酸、アロン酸、アルトロン酸、グルコン酸、マンノン酸、グロン酸、インドン酸、ガラクトン酸、タロン酸などが挙げられる。

[0028]

R²を形成する炭化水素基としては、飽和炭化水素基(アルキル基など)、不飽和炭化水素基(アルケニル基、アルキニル基など)が挙げられる。不飽和炭化水素基における不飽和結合の数は1つでもよく、複数(例えば2~6程度、好ましくは2~3程度)でもよく、複数の場合は不飽和二重結合と不飽和三重結合の両方を含んでいてもよい。好ましい炭化水素基はアルキル基である。これら炭化水素基は、直鎖状であるのが望ましいが、直鎖(主鎖)を構成する炭素原子に1つ又は複数の低級アルキル基(例えば、炭素数1~6、特に炭素数1~3程度のアルキル基;ただしこれら低級アルキル基の炭素数は、主鎖の炭素数よりも少ない)が置換していてもよい。炭化水素基の炭素数は、好ましくは12以上(特に16以上)、24以下(特に22以下)である。なお低級アルキル基が置換している場合、主鎖の炭素数は、例えば5以上、好ましくは8以上、さらに好ましくは10以上である。炭素数が長くなるほど、層状構造を形成したときに該層状部分の親油性が高まるためか、流動性や潤滑性が向上する。しかし炭素数が長すぎると、炭化水素基が折れ曲がりやすくなるためか、流動性や潤滑性が低下する。

[0029]

流動性や潤滑性の向上は、主として R^2 によって達成されるため、 R^3 は R^2 よりも幅広い範囲から選択でき、例えば直鎖状炭化水素基及び分岐鎖状炭化水素基から幅広く選択でき、さらには水素原子であってもよく、好ましくは水素原子である。該 R^3 を形成する炭化水素基としては、飽和炭化水素基(アルキル基)、不飽和炭化水素基(アルケニル基、アルキニル基など)などが挙げられ、好ましくはアルキル基である。炭素数は、好ましくは 2 6 以下、特に 2 4 以下程度である。

[0030]

R²R³NHとしては、例えば、以下のような化合物が挙げられる。

[0031]

 $[R^2 = 直鎖状アルキル基、R^3 = 水素原子のとき]$

例えば、オクチルアミン、ノニルアミン、デシルアミン、ウンデシルアミン、ドデシルアミン、トリデシルアミン、テトラデシルアミン、ペンタデシルアミン、ヘキサデシルアミン、スプタデシルアミン、オクタデシルアミン、ノナデシルアミン、イコシルアミン、ヘンイコシルアミン、ドコシルアミン、トリコシルアミン、テトラコシルアミンなどが挙



げられる。

[0032]

 $[R^2 = 低級アルキル基が置換したアルキル基、R^3 = 水素原子のとき]$

例えば、低級アルキル基が1つ置換したものとしては、2-エチルヘキシルアミン、4 ープロピルペンチルアミン、4-エチルペンチルアミン、2-メチルデシルアミン、3-メチルデシルアミン、4-メチルデシルアミン、5-メチルデシルアミン、6-メチルデ シルアミン、7ーメチルデシルアミン、9-メチルデシルアミン、6-エチルノニルアミ ン、5-プロピルオクチルアミン、3-メチルウンデシルアミン、6-プロピルノニルア ミン、2-メチルドデシルアミン、3-メチルドデシルアミン、4-メチルドデシルアミ ン、5-メチルドデシルアミン、11-メチルドデシルアミン、7-プロピルデシルアミ ン、2-メチルトリデシルアミン、12-メチルトリデシルアミン、2-メチルテトラデ シルアミン、4-メチルテトラデシルアミン、13-メチルテトラデシルアミン、14-メチルペンタデシルアミン、2-エチルテトラデシルアミン、15-メチルヘキサデシル アミン、2-プロピルテトラデシルアミン、2-エチルヘキサデシルアミン、14-エチ ルヘキサデシルアミン、14-メチルヘプタデシルアミン、15-メチルヘプタデシルア ミン、16-メチルヘプタデシルアミン、2-ブチルテトラデシルアミン、2-メチルオ クタデシルアミン、3-メチルオクタデシルアミン、4-メチルオクタデシルアミン、5 ーメチルオクタデシルアミン、6-メチルオクタデシルアミン、7-メチルオクタデシル アミン、8-メチルオクタデシルアミン、9-メチルオクタデシルアミン、10-メチル オクタデシルアミン、11-メチルオクタデシルアミン、14-メチルオクタデシルアミ ン、15-メチルオクタデシルアミン、16-メチルオクタデシルアミン、17-メチル オクタデシルアミン、15-エチルペンタデシルアミン、3-メチルノナデシルアミン、 2-エチルオクタデシルアミン、2-メチルイコシルアミン、2-プロピルオクタデシル アミン、2-ブチルオクタデシルアミン、2-メチルドコシルアミン、10-メチルドコ シルアミン、2ーペンチルオクタデシルアミン、2ーメチルトリコシルアミン、3ーメチ ルトリコシルアミン、22-メチルトリコシルアミン、20-エチルドコシルアミン、1 8-プロピルヘキサイコシルアミン、2-ヘキシルオクタデシルアミン、12-ヘキシル オクタデシルアミンなどが挙げられる。

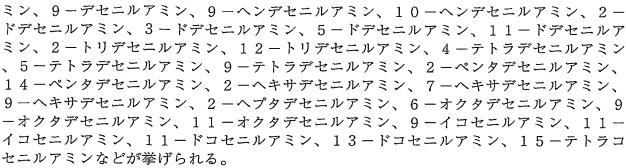
[0033]

低級アルキル基が複数置換したものとしては、2-ブチル-5-メチルペンチルアミン 、2-イソブチル-5-メチルペンチルアミン、2, 3-ジメチルノニルアミン、4, 8ージメチルノニルアミン、2ーブチルー5ーメチルヘキシルアミン、4,4ージメチルデ シルアミン、2-エチル-3-メチルノニルアミン、2,2-ジメチル-4-エチルオク チルアミン、2-プロピル-3-メチルノニルアミン、2,2-ジメチルドデシルアミン 、2, 3-ジメチルドデシルアミン、<math>4, 10-ジメチルドデシルアミン、<math>2-ブチル-3-メチルノニルアミン、2-ブチル-2-エチルノニルアミン、3-エチル-3-ブチ ルノニルアミン、4ーブチルー4ーエチルノニルアミン、3,7,11ートリメチルドデ シルアミン、2, 2-ジメチルテトラデシルアミン、3, 3-ジメチルテトラデシルアミ ン、4,4-ジメチルテトラデシルアミン、2-ブチルー2-ペンチルヘプチルアミン、 2, 3-ジメチルテトラデシルアミン、4, 8, 12-トリメチルトリデシルアミン、1 4,14-ジメチルペンタデシルアミン、3-メチル-2-ヘプチルノニルアミン、2. 2-ジペンチルヘプチルアミン、2,2-ジメチルヘキサデシルアミン、2-オクチルー 3ーメチルノニルアミン、2,3ージメチルヘプタデシルアミン、2,2ージメチルオク タデシルアミン、2,3-ジメチルオクタデシルアミン、2,4-ジメチルオクタデシル アミン、3,3-ジメチルオクタデシルアミン、2-ブチル-2-ヘプチルノニルアミン 、20,20-ジメチルヘンイコシルアミンなどが挙げられる。

[0034]

 $[R^2 = r \nu r + r \nu$ 基、 $R^3 = \kappa$ 素原子のとき]

不飽和結合が1つのものとしては、例えば、2-オクテニルアミン、3-オタテニルアミン、2-ノネニルアミン、2-ノネニルアミン、4-デセニルア



[0035]

不飽和結合が複数のものとしては、例えば、trans-8,trans-10-オク タデカジエニルアミン、cis-9, cis-12-オクタデカジエニルアミン、tra1-オクタデカジエニルアミン、trans-10, cis-12-オクタデカジエニル Tミン、cis-9, cis-12-オクタデカジエニルアミン、cis-10, cis -12 - オクタデカジエニルアミン、trans-10, trans-12 - オタクデカ ジエニルアミン、trans-9,trans-11-オクタデカジエニルアミン、tr s-1 1-t 1-t3-オクタデカトリエニルアミン、t rans-9, t rans-11, t rans-1 3-オクタデカトリエニルアミン、cis-9, cis-12, cis-15-オクタデ カトリエニルアミン、trans-9, trans-12, trans-15-オクタデカトリエニルアミン、trans-10, trans-12, trans-14デカトリエニルアミン、9,11,13,15-オクタデカテトラエニルアミン、2.2 コサトリエニルアミン、12,20-ヘンイコサジエニルアミン、9,13-ドコサジエ ニルアミン、4,8,12,15,19ードコサペンタエニルアミン、2,2ージメチル -cis-11, cis-14-17アミン、5,8,11-イコサトリエニルアミン、7,10,13-ドコサトリエニルア ミン、8, 11, 14ードコサトリエニルアミン、4, 8, 11, 14ーヘキサデカテト ラエニルアミン、6,9,12,15-ヘキサデカテトラエニルアミン、4,8,12, 15-オクタデカテトラエニルアミン、9, 11, 13, 15-オクタデカテトラエニル アミン、4,8,12,16-イコサテトラエニルアミン、5,8,11,14-イコサ テトラエニルアミン、4,7,10,13-ドコサヘキエニルアミン、4,8,12,1 5, 18-イコサペンタエニルアミン、4, 8, 12, 15, 19-ドコサペンタエニル アミンなどが挙げられる。

[0036]

[0037]

 $[R^2 = T ルキニル基、R^3 = 水素原子のとき]$

不飽和結合は1つでも複数でもよく、低級アルキル基が置換していてもよく、例えば、2-オクチニルアミン、7-オクチニルアミン、2-ノニニルアミン、2-デシニルアミン、2-ウンデシニルアミン、6-ウンデシニルアミン、9-ウンデシニルアミン、10-ウンデシニルアミン、6-ドデシニルアミン、7-ドデシニルアミン、8-トリデシニ



ルアミン、9-トリデシニルアミン、7-テトラデシニルアミン、7-ヘキサデシニルアミン、2-ヘプタデシニルアミン、5-オクタデシニルアミン、6-オクタデシニルアミン、7-オクタデシニルアミン、8-オクタデシニルアミン、9-オクタデシニルアミン、10-オクタデシニルアミン、11-オクタデシニルアミン、9-ノナデシニルアミン、12-オクタデシニルアミン、13-ドコシニルアミン、11, 16-ドコサジイニルアミン、7, 15-ドコサジイニルアミン、8, 15-ドコサジイニルアミン、21-トリコシニルアミン、22-トリコシニルアミンなどが挙げられる。

[0038]

特に好ましいポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)としては、(N-長鎖状アルキル)アルドン酸アミド、例えば下記式(4)で示される化合物が挙げられる。

[0039]

【化5】

$$CH(OH) \xrightarrow{QH} CONH \xrightarrow{CH_2} CH_3$$
 (4)

[0040]

[式中、pは $1 \sim 9$ (好ましくは $1 \sim 4$) の整数を示し、qは $7 \sim 29$ (好ましくは $11 \sim 23$ 、さらに好ましくは $15 \sim 21$) の整数を示す]

前記ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)は、種々の方法によって製造できるが、R 1 COOH又はその等価体とR 2 R 3 NHを原料とするアミド化反応を利用するのが簡便である。R 1 COOHとR 2 R 3 NHとは、例えば、脱水縮合することによってアミド化できる。また等価体としては、酸ハロゲン化物、エステル類(ラクトン体を含む)などが利用でき、特にR 1 COOHがアルドン酸の場合には閉環体(ラクトン体)を利用することが比較的多い。該アルドン酸のラクトン体としては、例えば、 γ ーグルコノラクトン、 δ ーグルコノラクトン、 γ ーガラクトラクトンなどが挙げられる。

[0041]

本発明の粉末冶金用潤滑剤は、ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)を単独で含有していてもよいが、さらに補助潤滑剤を含有していてもよい。該補助潤滑剤としては、公知(例えば汎用)の粉末冶金用潤滑剤や他の粉末冶金用潤滑剤などが使用できる。公知の粉末冶金用潤滑剤(本発明では補助潤滑剤)は、通常、ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)に比べて流動性向上作用や潤滑性向上作用が劣っているが、実害を与えない範囲でポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)の性能(流動性ー潤滑性バランス)を微調整するのに有用である。また他の粉末冶金用潤滑剤(補助潤滑剤)には、流動性向上作用はないものの、潤滑性向上作用に優れているものがあり、このような補助潤滑剤を用いた場合にもポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)の性能を微調整するのに有用である。

[0042]

公知の粉末冶金用潤滑剤(補助潤滑剤)としては、例えば、金属石鹸、アルキレンビス脂肪酸アミドなどが挙げられる。前記金属石鹸には、脂肪酸塩、例えば、炭素数12以上(好ましくは14~24程度)の脂肪酸塩が含まれ、通常、ステアリン酸亜鉛が使用できる。前記アルキレンビス脂肪酸アミドには、例えば、 C_{2-6} アルキレンビス C_{12-24} カルボン酸アミドが含まれ、通常、エチレンビスステアリルアミドが使用できる。

[0043]

潤滑性向上の為に併用される他の粉末冶金用潤滑剤(補助潤滑剤)としては、例えば、 下記式(2)で示される脂肪酸アミドが使用できる。

[0044]



【化6】

$$R^4CON < R^5$$
 (2)

[0045]

(式中、 R^4 は炭素数 $7 \sim 2$ 9 の炭化水素基を示す。 R^5 は、水素原子又は炭素数 $1 \sim 3$ 0 の炭化水素基を示す)

なお前記脂肪酸アミド(2)は、形式的には $R^4COOHとR^5NH_2$ との脱水生成物とみなすことができるが、他の方法で製造されたものであってもよい。

[0046]

 R^4 は、好ましくは前記 R^2 と同様の範囲から選択できる。ただし炭素数は R^2 に比べて 1 少ない方にシフトする。 R^4 C O O H としては、例えば、以下のような化合物が挙げられる。

[0047]

 $[R^4 = 直鎖状アルキル基のとき]$

例えば、オクタン酸、ノナン酸、デカン酸、ウンデカン酸、ドデカン酸、トリデカン酸、テトラデカン酸、ペンタデカン酸、ヘキサデカン酸、ヘプタデカン酸、オクタデカン酸、ノナデカン酸、イコサン酸、ヘンイコサン酸、ドコサン酸、トリコサン酸、テトラコサン酸などが挙げられる。

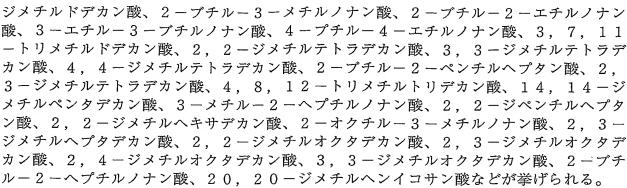
[0048]

 $[R^4 =$ 低級アルキル基が置換したアルキル基のとき]

例えば、低級アルキル基が1つ置換したものとしては、2-エチルヘキサン酸、4-プ ロピルペンタン酸、4-エチルペンタン酸、2-メチルデカン酸、3-メチルデカン酸、 4-メチルデカン酸、5-メチルデカン酸、6-メチルデカン酸、7-メチルデカン酸、 9-メチルデカン酸、6-エチルノナン酸、5-プロピルオクタン酸、3-メチルウンデ カン酸、6-プロピルノナン酸、2-メチルドデカン酸、3-メチルドデカン酸、4-メ チルドデカン酸、5-メチルドデカン酸、11-メチルドデカン酸、7-プロピルデカン 酸、2-メチルトリデカン酸、12-メチルトリデカン酸、2-メチルテトラデカン酸、 4-メチルテトラデカン酸、13-メチルテトラデカン酸、14-メチルペンタデカン酸 、2-エチルテトラデカン酸、15-メチルヘキサデカン酸、2-プロピルテトラデカン 酸、2-エチルヘキサデカン酸、14-エチルヘキサデカン酸、14-メチルヘプタデカ ン酸、15-メチルヘプタデカン酸、16-メチルヘプタデカン酸、2-ブチルテトラデ カン酸、2-メチルオクタデカン酸、3-メチルオクタデカン酸、4-メチルオクタデカ ン酸、5-メチルオクタデカン酸、6-メチルオクタデカン酸、7-メチルオクタデカン 酸、8-メチルオクタデカン酸、9-メチルオクタデカン酸、10-メチルオクタデカン 酸、11-メチルオクタデカン酸、14-メチルオクタデカン酸、15-メチルオクタデ カン酸、16-メチルオクタデカン酸、17-メチルオクタデカン酸、15-エチルペン タデカン酸、3-メチルノナデカン酸、2-エチルオクタデカン酸、2-メチルイコサン 酸、2-プロピルオクタデカン酸、2-ブチルオクタデカン酸、2-メチルドコサン酸、 10-メチルドコサン酸、2-ペンチルオクタデカン酸、2-メチルトリコサン酸、3-メチルトリコサン酸、22-メチルトリコサン酸、20-エチルドコサン酸、18-プロ ピルヘキサイコサン酸、2-ヘキシルオクタデカン酸、12-ヘキシルオクタデカン酸な どが挙げられる。

[0049]

低級アルキル基が複数置換したものとしては、2-ブチルー5-メチルペンタン酸、2-イソブチルー5-メチルペンタン酸、2, 3-ジメチルノナン酸、4, 8-ジメチルノナン酸、2-ブチルー5-メチルヘキサン酸、4, 4-ジメチルデカン酸、2-エチルー3-メチルノナン酸、2, 2-ジメチルー4-エチルオクタン酸、2-プロピルー3-メチルノナン酸、2, 2-ジメチルドデカン酸、2, 3-ジメチルドデカン酸、4, 10-



[0050]

「R⁴=アルケニル基のとき]

不飽和結合が1つのものとしては、例えば、2-オクテン酸、3-オクテン酸、2-ノ ネン酸、3-ノネン酸、2-デセン酸、4-デセン酸、9-デセン酸、9-ヘンデセン酸 、10一ヘンデセン酸、2ードデセン酸、3ードデセン酸、5ードデセン酸、11ードデ セン酸、2-トリデセン酸、12-トリデセン酸、4-テトラデセン酸、5-テトラデセ ン酸、9ーテトラデセン酸、2ーペンタデセン酸、14ーペンタデセン酸、2ーヘキサデ セン酸、7-ヘキサデセン酸、9-ヘキサデセン酸、2-ヘプタデセン酸、6-オクタデ セン酸、9-オクタデセン酸、11-オクタデセン酸、9-イコセン酸、11-イコセン 酸、11-ドコセン酸、13-ドコセン酸、15-テトラコセン酸などが挙げられる。

[0051]

不飽和結合が複数のものとしては、例えば、trans-8,trans-12-オク タデカジエン酸、cisー9,cisー12ーオクタデカジエン酸、transー9,t rans-12-オクタデカジエン酸、cis-9, trans-11-オクタデカジエ ン酸、trans-10, cis-12-オクタデカジエン酸、cis-9, cis-12-オクタデカジエン酸、cis-10, cis-12-オクタデカジエン酸、tran s-10, trans-12-オクタデカジエン酸、<math>trans-9, trans-11ーオクタデカジエン酸、trans-8,trans-10-オクタデカジエン酸、tr ans-9, trans-11-オクタデカジエン酸、<math>cis-9, trans-11, trans-13-オクタデカトリエン酸、trans-9,trans-11,tra ns-13-オクタデカトリエン酸、cis-9, cis-11, trans-13-オ クタデカトリエン酸、cis-9,cis-12,cis-15-オクタデカトリエン酸 、trans-9, trans-12, trans-15-オクタデカトリエン酸、tr ans-10, trans-12, trans-14-オクタデカトリエン酸、9, 11 13,15-オクタデカテトラエン酸、2,2-ジメチルcis-9,cis-12-オクタデカジエン酸、8,11,14-イコサトリエン酸、12,20-ヘンイコサジエ ン酸、9,13-ドコサジエン酸、4,8,12,15,19-ドコサペンタエン酸、2 . 2ージメチルーcisー11,cisー14ーイコサジエン酸、9,15ーテトラコサ ジエン酸、5,8,11-イコサトリエン酸、7,10,13-ドコサトリエン酸、8, 11,14ードコサトリエン酸、4,8,11,14ーヘキサデカテトラエン酸、6,9 , 12, 15-ヘキサデカテトラエン酸、4, 8, 12, 15-オクタデカテトラエン酸 、9,11,13,15ーオクタデカテトラエン酸、4,8,12,16ーイコサテトラ エン酸、5,8,11,14-イコサテトラエン酸、4,7,10,13-ドコサヘキエ ン酸、4,8,12,15,18-イコサペンタエン酸、4,8,12,15,19-ド コサペンタエン酸などが挙げられる。

[0052]

低級アルキル基が置換したものとしては、例えば、2-メチル-2-ヘプテン酸、3-メチルー2ーノネン酸、5ーメチルー2ーノネン酸、5ーメチルー2ーウンデセン酸、2 -メチル-2-ドデセン酸、5-メチル-2-トリデセン酸、2-メチル-9-オクタデ セン酸、2-エチル9-オクタデセン酸、2-プロピル-9-オクタデセン酸、2-メチ



ルー2ーイコセン酸、2-メチルー2-ヘキサコセン酸、3, 4-ジメチルー3-ペンテン酸、5, 9-ジメチルー2-デセン酸、2, 5-ジメチルー2-ヘプタデセン酸、2, 2-ジメチルー11-イコセン酸などが挙げられる。

[0053]

 $[R^4 = アルキニル基のとき]$

不飽和結合は1つでも複数でもよく、低級アルキル基が置換していてもよく、例えば、2-4クチン酸、7-4クチン酸、2-12つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72つ酸、2-72000 では、2-72000 では、2-7200 では、2-7200 では、2-7200 では、2-7200 では、2-720 では、2-7

[0054]

 R^5 は、好ましくは前記 R^3 と同様の範囲から選択できる。特に好ましい R^5 は、前記 R^2 と同様の範囲から選択できる。 R^5 N H_2 としては、例えば、以下のような化合物が挙げられる。

[0055]

[R⁵=直鎖状アルキル基のとき]

例えば、オクチルアミン、ノニルアミン、デシルアミン、ウンデシルアミン、ドデシルアミン、トリデシルアミン、テトラデシルアミン、ペンタデシルアミン、ヘキサデシルアミン、ヘプタデシルアミン、オクタデシルアミン、ノナデシルアミン、イコシルアミン、ヘンイコシルアミン、ドコシルアミン、トリコシルアミン、テトラコシルアミンなどが挙げられる。

[0056]

[R⁵=低級アルキル基が置換したアルキル基のとき]

例えば、低級アルキル基が1つ置換したものとしては、例えば、2-エチルヘキシルア ミン、4ープロピルペンチルアミン、4ーエチルペンチルアミン、2ーメチルデシルアミ ン、3-メチルデシルアミン、4-メチルデシルアミン、5-メチルデシルアミン、6-メチルデシルアミン、7ーメチルデシルアミン、9ーメチルデシルアミン、6ーエチルノ ニルアミン、5ープロピルオクチルアミン、3ーメチルウンデシルアミン、6ープロピル ノニルアミン、2ーメチルドデシルアミン、3ーメチルドデシルアミン、4ーメチルドデ シルアミン、5-メチルドデシルアミン、11-メチルドデシルアミン、7-プロピルデ シルアミン、2-メチルトリデシルアミン、12-メチルトリデシルアミン、2-メチル テトラデシルアミン、4-メチルテトラデシルアミン、13-メチルテトラデシルアミン 、14-メチルペンタデシルアミン、2-エチルテトラデシルアミン、15-メチルヘキ サデシルアミン、2-プロピルテトラデシルアミン、2-エチルヘキサデシルアミン、1 4-エチルヘキサデシルアミン、14-メチルヘプタデシルアミン、15-メチルヘプタ デシルアミン、16-メチルヘプタデシルアミン、2-ブチルテトラデシルアミン、2-メチルオクタデシルアミン、3-メチルオクタデシルアミン、4-メチルオクタデシルア ミン、5ーメチルオクタデシルアミン、6ーメチルオクタデシルアミン、7ーメチルオク タデシルアミン、8-メチルオクタデシルアミン、9-メチルオクタデシルアミン、10 ーメチルオクタデシルアミン、11-メチルオクタデシルアミン、14-メチルオクタデ シルアミン、15-メチルオクタデシルアミン、16-メチルオクタデシルアミン、17 ーメチルオクタデシルアミン、15-エチルペンタデシルアミン、3-メチルノナデシル アミン、2-エチルオクタデシルアミン、2-メチルイコシルアミン、2-プロピルオク タデシルアミン、2ーブチルオクタデシルアミン、2-メチルドコシルアミン、10-メ チルドコシルアミン、2ーペンチルオクタデシルアミン、2ーメチルトリコシルアミン、 3-メチルトリコシルアミン、22-メチルトリコシルアミン、20-エチルドコシルア



ミン、18-プロピルヘキサイコシルアミン、2-ヘキシルオクタデシルアミン、12-ヘキシルオクタデシルアミンなどが挙げられる。

[0057]

低級アルキル基が複数置換したものとしては、例えば、2-ブチル-5-メチルペンチ ルアミン、2-イソブチル-5-メチルペンチルアミン、2,3-ジメチルノニルアミン 、4,8ージメチルノニルアミン、2ーブチルー5ーメチルヘキシルアミン、4,4ージ メチルデシルアミン、2-エチル-3-メチルノニルアミン、2,2-ジメチル-4-エ チルオクチルアミン、2ープロピルー3ーメチルノニルアミン、2,2ージメチルドデシ ルアミン、2,3-ジメチルドデシルアミン、4,10-ジメチルドデシルアミン、2-ブチルー3ーメチルノニルアミン、2ーブチルー2ーエチルノニルアミン、3ーエチルー 3ーブチルノニルアミン、4ーブチルー4ーエチルノニルアミン、3,7,11ートリメ チルドデシルアミン、2,2ージメチルテトラデシルアミン、3,3ージメチルテトラデ シルアミン、4,4-ジメチルテトラデシルアミン、2-ブチル-2-ペンチルヘプチル アミン、2,3-ジメチルテトラデシルアミン、4,8,12-トリメチルトリデシルア ミン、14,14-ジメチルペンタデシルアミン、3-メチル-2-ヘプチルノニルアミ ン、2,2-ジペンチルヘプチルアミン、2,2-ジメチルヘキサデシルアミン、2-オ クチルー3ーメチルノニルアミン、2,3ージメチルヘプタデシルアミン、2,2ージメ チルオクタデシルアミン、2,3-ジメチルオクタデシルアミン、2,4-ジメチルオク タデシルアミン、3,3-ジメチルオクタデシルアミン、2-ブチル-2-ヘプチルノニ ルアミン、20,20-ジメチルヘンイコシルアミンなどが挙げられる。

[0058]

[R⁵=アルケニル基のとき]

不飽和結合が1つのものとしては、例えば、2-オクテニルアミン、3-オタテニルアミン、2-ノネニルアミン、2-ノネニルアミン、2-アゼニルアミン、4-デセニルアミン、9-デセニルアミン、9-ベンデセニルアミン、10-ベンデセニルアミン、2-ドデセニルアミン、3-ドデセニルアミン、5-ドデセニルアミン、11-ドデセニルアミン、2-トリデセニルアミン、12-トリデセニルアミン、4-テトラデセニルアミン、5-テトラデセニルアミン、12-トリデセニルアミン、2-ペンタデセニルアミン、14-ペンタデセニルアミン、2-ベキサデセニルアミン、2-ベキサデセニルアミン、2-ベキサデセニルアミン、2-ベナクタデセニルアミン、2-ベプタデセニルアミン、3-オクタデセニルアミン、11-オクタデセニルアミン、11-オウタデセニルアミン、11-オウタデセニルアミン、11-オウタデセニルアミン、11-ドコセニルアミン、11-ドコセニルアミンなどが挙げられる。

[0059]

不飽和結合が複数のものとしては、例えば、trans-8,trans-10-オク タデカジエニルアミン、cis-9, cis-12-オクタデカジエニルアミン、trans-9, trans-12-dy \vec{z} \vec{z} 1-オクタデカジエニルアミン、trans-10, cis-12-オクタデカジエニル -12-オクタデカジエニルアミン、trans-10, trans-12-オタクデカ ジエニルアミン、trans-9,trans-11-オクタデカジエニルアミン、tr s-11-t3-オクタデカトリエニルアミン、<math>trans-9, trans-11, trans-13-オクタデカトリエニルアミン、cis- 9, cis- 1 2, cis- 1 5 - オクタデ カトリエニルアミン、trans-9, trans-12, trans-15-オクタデ カトリエニルアミン、trans-10, trans-12, trans-14ーオタタ デカトリエニルアミン、9,11,13,15-オクタデカテトラエニルアミン、2,2 ージメチルcisー9,cisー12-オクタデカジエニルアミン、8,11,14-イ コサトリエニルアミン、12,20-ヘンイコサジエニルアミン、9,13-ドコサジエ



ニルアミン、4,8,12,15,19ードコサペンタエニルアミン、2,2ージメチルー cis-11,cis-14ーイコサジエニルアミン、9,15ーテトラコサジエニルアミン、5,8,11ーイコサトリエニルアミン、7,10,13ードコサトリエニルアミン、8,11,14ードコサトリエニルアミン、4,8,11,14ーへキサデカテトラエニルアミン、6,9,12,15ーへキサデカテトラエニルアミン、4,8,12,15ーオクタデカテトラエニルアミン、9,11,13,15ーオクタデカテトラエニルアミン、7,10,13ードコサへキエニルアミン、4,8,12,15,18ーイコサペンタエニルアミン、4,8,12,15,19ードコサペンタエニルアミンなどが挙げられる。

[0060]

低級アルキル基が置換したものとしては、例えば、2-x+v-2-xプテニルアミン、3-x+v-2-y+v-2-

[0061]

[R⁴=アルキニル基のとき]

不飽和結合は1つでも複数でもよく、低級アルキル基が置換していてもよく、例えば、 2-オクチニルアミン、7-オクチニルアミン、2-ノニニルアミン、2-デシニルアミン、10-ウンデシニルアミン、6-ウンデシニルアミン、9-ウンデシニルアミン、10-ウンデシニルアミン、6-ドデシニルアミン、10-ウンデシニルアミン、10-ドデシニルアミン、10-ドデシニルアミン、10-キサデシニルアミン、10-キサデシニルアミン、10-オクタデシニルアミン、10-オクタデシニルアミン、10-オクタデシニルアミン、10-オクタデシニルアミン、10-オクタデシニルアミン、11-

[0062]

特に好ましい脂肪酸アミド(2)は、炭素数16~22程度のアルカン又はアルケンカルボン酸と、炭素数16~22程度(特に炭素数18程度)のモノアルカン又はモノアルケンアミンとからなるアミドであり、さらに好ましくはカルボン酸由来の炭化水素基及びアミン由来の炭化水素基のうち一方が飽和炭化水素基であって、他方が不飽和炭化水素基となるアミド [特に(N-オクタデセニル)へキサデカン酸アミド、(N-オクタデシル)ドコセン酸アミドなど]である。

[0063]

ポリヒドロキシカルボン酸アミド (1) と補助潤滑剤との質量比(前者/後者)は、補助潤滑剤の特性に応じて適宜設定できるが、例えば、30/70以上(好ましくは40/60以上、さらに好ましくは60/40以上)、100/0未満(好ましくは95/5以下、さらに好ましくは90/10以下)の範囲から選択できる。

[0064]

粉末冶金用潤滑剤がポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)及び補助潤滑剤の両方を含む場合、これらの配合手順は特に限定されず、例えば、金属粉末と混合する前にポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)と補助潤滑剤を混合して混合潤滑剤としておいてもよく、予め混合することなく、ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)と補助潤滑剤を、適当な順で金属粉末と混合してもよい。



本発明の粉末冶金用潤滑剤は実質的に粉末状の形態を有しており、その平均粒径は、例えば $1~\mu$ m以上、好ましくは $5~\mu$ m以上、さらに好ましくは $1~0~\mu$ m以上程度であるのが推奨される。平均粒径を所定値以上とすることによって、金属粉間の隙間に潤滑剤が入り込むのを防止でき、潤滑性を十分に向上させることができる。一方、平均粒径が大きくなると、潤滑性や流動性の向上には効果的であるが、成形体表面に肌荒れが発生し易くなり、健全な成形体や焼結品の作製が難しくなる。従って平均粒径は、例えば、 $3~0~0~\mu$ m以下(好ましくは $1~0~0~\mu$ m以下、さらに好ましくは $5~0~\mu$ m以下)程度であるのが推奨される。

[0066]

なお粉末冶金用潤滑剤として、ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)と補助潤滑剤との混合粉(混合潤滑剤)を使用する場合、補助潤滑剤の平均粒径R(y)は、ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)の平均粒径R(x)よりも小さくてもよいが、該平均粒径R(x)よりも大きくすることが推奨される [ただし、平均粒径R(x)、R(y)は、いずれも上記所定範囲内となっていることが望まれる]。補助潤滑剤の平均粒径R(y)が、ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)の平均粒径R(x)よりも大きくすると、単に混合するだけで、該補助潤滑剤の表面にポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)が付着した複合体を形成できる。なお全てのポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)が複合体を形成するのではなく、通常、その一部が複合体となる。

[0067]

なお前記平均粒径は、積算粒度分布曲線の50%粒径(累積平均径)を意味しており、例えばマイクロトラック粒度分布装置(日機装製X-100)を用いて測定できる。測定条件としては、「サンプルの光の透過の有無」を有とし、「球形の有無」を無(非球形)とし、屈折率: 1.81、使用溶媒:水とすることが推奨される。また試料の前処理としては、試料0.2gを純水50m1で希釈し、界面活性剤を数滴添加して試料を分散させておくことが推奨される。通常、2m回渡し、その平均値を採用する。

[0068]

本発明の粉末冶金用潤滑剤は、金属粉末(鉄基粉末など)、及び必要に応じて合金化用金属粉(例えば、銅粉、ニッケル粉、燐合金粉、黒鉛粉など)、特性改善添加材(被削性改善の為に使用する硫化マンガンの他、タルク、フッ化カルシウムなど)と混合して粉末冶金用混合粉末(成形用粉末)とする。さらに偏析や発塵防止のためにバインダを併用してもよい。該混合粉末は、通常、ホッパーに貯蔵され、この貯蔵ホッパーから金型に排出して成形体を形成する。本発明の粉末冶金用潤滑剤は、ポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)を含有しているため、ホッパーからの排出の際の流動性を改善でき、また成形後に型抜きする際の潤滑性をも改善できる。しかも該粉末冶金用潤滑剤は、煩雑な予備処理工程なしでも、すなわち単純に金属粉末等と混合しただけでも、流れ性と潤滑性の両方を改善できる。

[0069]

本発明の粉末冶金用潤滑剤の使用量は、粉末冶金用混合粉末全体に対して、例えば、0.01質量%以上(好ましくは0.1質量%以上、さらに好ましくは0.3質量%以上)、2質量%以下(好ましくは1.5質量%以下、さらに好ましくは1.0質量%以下)程度である。粉末冶金用潤滑剤の使用量が不足すると、潤滑性が不足する。一方、過剰に使用しても、潤滑性が飽和するだけでなく、流動性や圧縮性が低下する。

[0070]

なお粉末冶金用潤滑剤は、上述したように金属粉末と一緒に混合するのが一般的であるが、成形前に金型に直接該潤滑剤を吹き付けることによって(金型潤滑成形方法と称されている)、金属粉末と混合する潤滑剤を低減してもよい。

【実施例】

[0071]

以下、実施例を挙げて本発明をより具体的に説明するが、本発明はもとより下記実施例 出証特2005-3015030



によって制限を受けるものではなく、前・後記の趣旨に適合し得る範囲で適当に変更を加 えて実施することも勿論可能であり、それらはいずれも本発明の技術的範囲に包含される

[0072]

なお以下の実験例では、下記に示す潤滑剤を使用した。

[0073]

- (1) n-C₂H₃ (OH)₂-CONH-n-C₆H₁₃(N-ヘキシル) グリセリン酸アミド (日本精化株式会社製)
- (2) n-C₂H₃ (OH)₂-CONH-n-C₈H₁₇(N-オクチル) グリセリン酸アミド (日本精化株式会社製)
- (3) n-C₂H₃ (OH)₂-CONH-n-C₁₈H₃₇(N-オクタデシル)グリセリン酸アミド(日本精化株式会社製)
- (4) n-C₂H₃ (OH)₂-CONH-n-C₈H₃₅(N-オクタデセニル)グリセリン酸アミド(日本精化株式会社製)
- (5) n-C₂H₃ (OH)₂-CONH-n-C₂₂H₄₅(N-ドコシル) グリセリン酸アミド (日本精化株式会社製)
- (6) n-C₂H₃ (OH)₂-CONH-n-C₂₄H₄₉(N-テトラコシル)グリセリン酸アミド(日本精化株式会社製)
- (7) n-C₅H₆ (OH)₅-CONH-n-C₆H₁₃(N-ヘキシル) グルコン酸アミド (日本精化株式会社製)
- (8) n-C₅H₆ (OH)₅-CONH-n-C₈H₁₇(N-オクチル)グルコン酸アミド(日本精化株式会社製)
- (9) n-C₅H₆ (OH)₅-CONH-n-C₁₈H₃₇(N-オクタデシル)グルコン酸アミド(日本精化株式会社製)
- (10) n-C₅H₆ (OH)₅-CONH-n-C₁₈H₃₅ (N-オクタデセニル) グルコン酸アミド (日本精化株式会社製)
- (11) n-C₅H₆ (OH)₅-CONH-n-C₂₂H₄₅(N-ドコシル) グルコン酸アミド (日本精化株式会社製)
- (12) n-C₅H₆ (OH)₅-CONH-n-C₂₄H₄₉(N-テトラコシル)グルコン酸アミド(日本精化株式会社製)
- (13)n-C₁₇ H₃₅-COO-Zn-OCO-n-C₁₇ H₃₅ステアリン酸亜鉛(大日化学社製)
- (14) n-C₁₇ H₃₅-CONH-CH₂ CH₂-NHCO-n-C₁₇ H₃₅ エチレンビスステアリルアミド (大日化学社製)
- (15) C_{15} H_{31} $CONH-C_{18}$ H_{35} (N-オクタデセニル) ヘキサデカン酸アミド

[0074]

実験例1~14

V型混合機(筒井理化学機器株式会社製)において、純鉄粉(株式会社神戸製鋼所製商品名「アトメル300M」)と、0.75質量%(粉末冶金用混合粉末全体を100質量%とする)の下記表1に示す潤滑剤1を30分間混合した。得られた粉末冶金用混合粉末の見掛け密度、流動度、限界流出径を下記の方法によって測定した。また、この混合粉末を用いて成形したときの成形体密度と抜出し圧力を下記の方法によって測定した。

[0075]

- (1) 見掛け密度 (g/c m³)
- JIS Z 2504 (金属粉-見掛け密度試験方法) に従って測定した。

[0076]

- (2)流動度(s/50g)
- JIS Z 2502 (金属粉の流動度試験法) に準拠した。すなわち2.63 $mm\phi$ のオリフィスを50gの混合粉末が流れ出るまでの時間を測定し、この時間を混合粉末の流



動度とした。

[0077]

(3) 限界流出径(mm)

内径114mm ø、高さ150mmの円筒状であって、底に排出径を変えることのできる排出孔を設けた容器に、該排出孔を閉じた状態で2kgの混合粉末を充填した。10分間保持したあと、排出孔を徐々に開き混合粉末を排出できる最小径を測定し、この最小径を限界流出径とした。限界流出径が小さいほど、流れ性に優れていることを意味する。

[0078]

(4) 成形体密度 (g/c m³)

圧力 490.3 M P a (5 T/c m^2) 、常温 (25 °) で直径 $25 \text{ mm} \phi$ 、長さ $15 \text{ mm} \phi$ 円柱状成形体を作製し、JSPM標準 1-64(金属粉の圧縮試験法)に従って成形体密度を測定した。

[0079]

(5) 抜出し圧力 (MPa)

前記(4)成形体密度の測定の際に得られた成形体を金型から抜出すのに必要な荷重を 、金型と成形体との接触面積で除することによって抜き出し圧力を求めた。

[0080]

実験例15~19

下記表 1 に示す潤滑剤 1 と潤滑剤 2 の混合粉(混合潤滑剤)を合計で 0 . 7 5 質量%(粉末冶金用混合粉末全体を 1 0 0 質量%とする)使用する以外は、前記実験例 $1\sim1$ 4 と同様にした。

[0081]

実験例 $1\sim1$ 9 の結果を下記表 2 に示す。また実験例 $1\sim6$ 及び実験例 $7\sim1$ 2 の結果を整理して図 1 に示す。

[0082]



【表1】

0	1 海線製		の研究		
〈徽宮	Ħ	平均粒径R _(x)	Ħ	平均粒径R _(y)	潤滑剤1/潤滑剤2 (質量比)
-	n-C ₂ H ₃ (OH) ₂ -CONH-n-C ₆ H ₁₃	12	***************************************	1	I
2	n-C ₂ H ₃ (OH) ₂ -CONH-n-C ₈ H ₁₇	14		ļ	4
3	n-C ₂ H ₃ (OH) ₂ -CONH-n-C ₁₈ H ₃₇	#		J	ļ
4	n-C ₂ H ₃ (OH) ₂ -CONH-n-C ₁₈ H ₃₅	13]	-
5	n-C ₂ H ₃ (OH) ₂ -CONH-n-C ₂₂ H ₄₅	14		-	nee e
9	n-C ₂ H ₃ (OH) ₂ -CONH-n-C ₂₄ H ₄₉	13		J	
7	n - $C_5H_6(OH)_5$ - $CONH$ - n - C_6H_{13}	12	1	•	ļ
8	n-C ₅ H ₆ (OH) ₅ -CONH- n -C ₈ H ₁₇	14			1
6	n-C ₅ H ₆ (OH) ₅ -CONH-n-C ₁₈ H ₃₇	14		l	l
유	n-C ₅ H ₆ (OH) ₅ -CONH-n-C ₁₈ H ₃₅	14	_	ı	1
=	n-C ₅ H ₆ (OH) ₅ -CONH-n-C ₂₂ H ₄₅	12	1	I	1
12	<i>n</i> −C ₅ H ₆ (OH) ₅ −CONH− <i>n</i> −C ₂₄ H ₄₉	13	1	ı	1
13	n-C ₁₇ H ₃₅ -C00-Zn-OC0- <i>n</i> -C ₁₇ H ₃₅	15	1	1	ļ
14	n-C ₁₇ H ₃₅ -CONH-CH ₂ CH ₂ -NHCO-n-C ₁₇ H ₃₅	10	_	1	1
15	n-C ₅ H ₆ (OH) ₅ -CONH-n-C ₁₈ H ₃₇	14	C ₁₅ H ₃₁ -CONH-C ₁₈ H ₃₅	30	90/10
16	n-C ₅ H ₆ (OH) ₅ -CONH-n-C ₁₈ H ₃₇	14	C ₁₅ H ₃₁ -CONH-C ₁₈ H ₃₅	30	70/30
17	$n - C_5 H_6 (OH)_5 - CONH^- n - C_{18} H_{37}$	14	C ₁₅ H ₃₁ -CONH-C ₁₈ H ₃₅	30	20/80
28	$n - C_5 H_6(OH)_5 - CONH - n - C_{18}H_{37}$	14	n-C ₁₇ H ₃₅ -C00-Zn-OCO-n-C ₁₇ H ₃₅	15	70/30
19	n-C ₅ H ₆ (OH) ₅ -CONH-n-C ₁₈ H ₃₇	14	n-C ₁₇ H ₃₅ -CONH-CH ₂ CH ₂ -NHCO-C ₁₇ H ₃₅	10	70/30

表



【0083】 【表2】

表2

実験例	見かけ 密度 (g/cm ³)	流動度 (s/50g)	限界 流出径 (mm)	成形体 密度 (g/cm ³)	抜出 圧力 (MPa)
1	3.44	30.6	35.0	6.87	15.3
2	3.39	25.6	15.0	6.88	13.0
3	3.41	21.4	12.5	6.89	9.8
4	3.40	22.0	12.5	6.90	9.6
5	3.35	22.4	12.5	6.88	11.3
6	3.36	23.2	15.0	6.87	12.4
7	3.42	29.4	35.0	6.88	14.7
8	3.43	25.3	12.5	6.89	12.8
9	3.40	22.0	10.0	6.90	9.5
10	3.38	21.8	10.0	6.90	10.1
11	3.40	22.2	12.5	6.88	11.0
12	3.40	23.0	12.5	6.88	12.4
13	3.32	25.8	15.0	6.90	13.6
14	3.16	26.7	25.0	6.88	15.8
15	3.36	22.0	10.0	6.90	8.6
16	3.33	22.3	12.5	6.90	8.0
17	3.28	28.9	25.0	6.89	7.5
18	3.38	25.3	12.5	6.88	10.2
19	3.20	25.5	10.0	6.89	10.4

[0084]

実験例13~14から明らかなように、従来の潤滑剤(ステアリン酸亜鉛、エチレンビスステアリルアミドなど)を単独で使用しても、流動性(限界流出径)及び潤滑性(抜き出し圧力)を高いレベルで両立させることはできない。

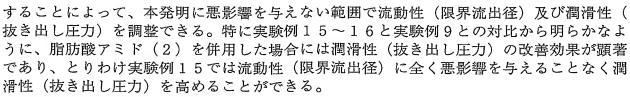
[0085]

これに対して本発明のポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)を用いた実験例 $2\sim6$ 及び $8\sim1$ 2 では、流動性(限界流出径)及び潤滑性(抜き出し圧力)を高いレベルで両立させることができる。なお図 1 から明らかなように、ポリヒドロキシカルボン酸アミドのカルボン酸ユニットの種類によらず、N側の炭化水素基の炭素鎖が短すぎると流動性(限界流出径)及び潤滑性(抜き出し圧力)が低下し、また該炭素鎖が長くなっても流動性(限界流出径)及び潤滑性(抜き出し圧力)が低下し始める。従ってポリヒドロキシカルボン酸アミドを用いているにも拘わらず、炭素鎖が短すぎる実験例 1 及び 7 の例では、流動性(限界流出径)及び潤滑性(抜き出し圧力)を高いレベルで両立させるのが困難となっている。

[0086]

実験例15~16及び18~19より明らかなように、補助潤滑剤(潤滑剤2)を併用 出証特2005-3015030

ページ: 18/E



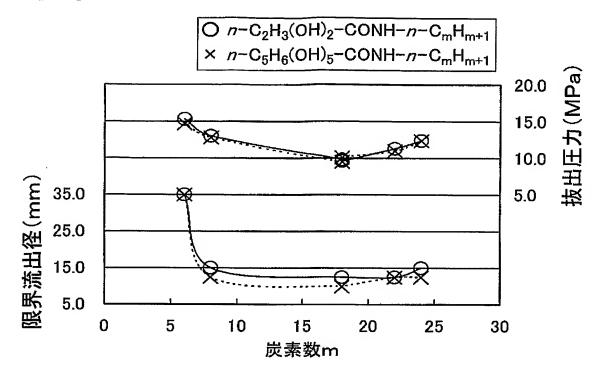
【図面の簡単な説明】

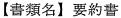
[0087]

【図1】図1はポリヒドロキシカルボン酸アミド(1)の炭素数mと限界流出径又は抜き出し圧力との関係を示すグラフである。



【書類名】図面 【図1】





【要約】

【課題】 煩雑な予備処理工程の有無を問わず、流動性と潤滑性の両方を向上できる粉末 冶金用潤滑剤を提供する。

【解決手段】 粉末冶金用潤滑剤は、下記式(1)で示されるポリヒドロキシカルボン酸アミドを含有する。

【化1】

$$R^1CON < \frac{R^2}{R^3}$$
 (1)

(式中、 R^1 は複数のヒドロキシル基が置換した炭素数 $2\sim1$ 0のアルキル基を示し、 R^2 は炭素数 $8\sim3$ 0の炭化水素基を示し、 R^3 は水素原子又は炭素数 $1\sim3$ 0の炭化水素基を示す)

【選択図】 なし



特願2004-011475

出願人履歴情報

識別番号

[000001199]

1. 変更年月日

2002年 3月 6日

[変更理由]

住所変更

住 所 名

兵庫県神戸市中央区脇浜町二丁目10番26号

株式会社神戸製鋼所



特願2004-011475

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000231497]

1. 変更年月日 [変更理由]

1990年 8月31日

住所

新規登録

任 所 名

大阪府大阪市中央区備後町2丁目4番9号

日本精化株式会社